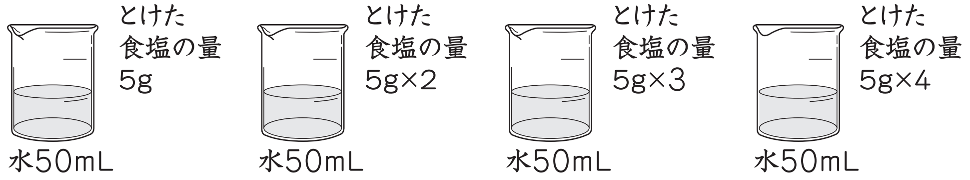
第19講 ● 食塩のとけ方

1　水にとける物の量

(1)　食塩のとける量の調べ方

①**方法**　水50mLをビーカーにとり，食塩を計量スプーンで５gずつ加えていく。これをとけ残りが出るまで続け，とける量を調べる。➡❶

❶食塩のとける量



②**結果**　決まった量の水にとける食塩の量には限度がある。限度をこえた量の食塩を入れると，とけ残る。

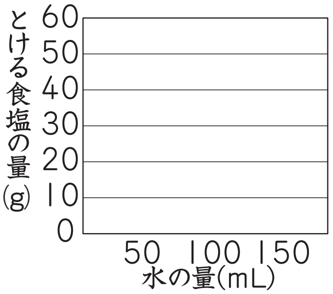
(2)　水の量と食塩のとける量

実験　水の量を50mL，100mL，150mLに変えて，食塩がとける量を調べる。このとき，水の温度はいつも同じにする。

水の温度…　　　　℃

水の量	50mL	100mL	150mL
とけた量	g	g	g

❷水の量と食塩のとける量



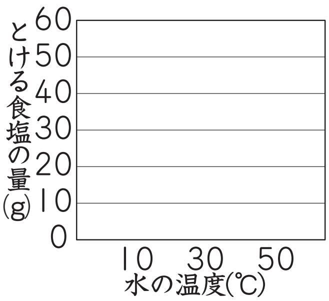
結果　水の量が２倍，３倍になると，とける食塩の量も２倍，３倍になる。このことから，水の量が多いほど，食塩のとける量がふえることがわかる。➡❷

©RECRUIT HOLDINGS
本サービスに関する知的財産権その他一切の権利は著作権者に帰属します。
また本サービスに掲載の全部または一部につき無断複製・転載を禁止します。

(3)　水の温度と食塩のとける量

実験　水の温度を10℃，30℃、50℃に変えて，食塩がとける量を調べる。このとき，いつも水の量は同じにする。

❸水の温度と食塩のとける量



水の量…［　　　　］mL

水の温度	10℃	30℃	50℃
とけた量	g	g	g

結果　水の温度が変わっても，食塩のとける量はほどんど変わらない。

➡❸

実験	メスシリンダーを使って水をはかりとる

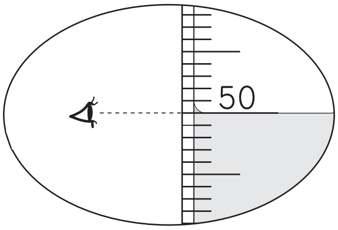
①メスシリンダーを水平な台の上に置く。

②はじめ，はかりとる量の目もりより少し下のところまで水を入れる。

③スポイトで水を入れ，はかりとる目もりに水面を合わせる。

目もりを読むときの目の位置は，水面のへこんだところの高さに合わせる。➡❺

❺



水面のへこんだところを真横から見る。

©RECRUIT HOLDINGS
本サービスに関する知的財産権その他一切の権利は著作権者に帰属します。
また本サービスに掲載の全部または一部につき無断複製・転載を禁止します。

第19講 ● 確認テスト

問１　20℃の水50gに食塩を１回あたり５gずつとかしていきました。このとき，３回目までは食塩がすべてとけましたが，４回目を加えたとき，食塩がとけ残りました。とけた食塩の重さはおよそ何gですか。

① ５gより多く，10gより少ない。

② 10gより多く15gより少ない。

③ 15gより多く，20gより少ない。

④ 20gより多い。

問２　問１から，きまった量の水にとける食塩の量について，どのようなことが言えますか。

① いくらでもとける。

② 限度がある。

③ 水の量に関係なく，とける量は一定である。

④ 水の量に関係なく，いくらでもとける。

問３　20℃の水100gに食塩を１回あたり５gずつとかしていきました。このとき，７回目までは食塩がすべてとけましたが，８回目を加えたとき，食塩がとけ残りました。とけた食塩の重さはおよそ何gですか。

① 30gより少ない。

② 30gより多く35gより少ない。

③ 35gより多く，40gより少ない。

④ 40gより多い。

©RECRUIT HOLDINGS
本サービスに関する知的財産権その他一切の権利は著作権者に帰属します。
また本サービスに掲載の全部または一部につき無断複製・転載を禁止します。

問４　問１と問３から，水の量が２倍になったときの食塩のとけ方について，どのようなことが言えますか。

①　水の量が２倍になっても，食塩のとける量は変わらない。

②　水の量が２倍になると，食塩のとける量は少なくなる。

③　水の量が２倍になると，食塩のとける量も２倍になる。

④　水の量が２倍になると，食塩のとける量は３倍になる。

問５　水の温度を高くして食塩をとかした場合，一定量の水にとける食塩の量はどのようになりますか。

①　とける量は少なくなる。

②　とける量はほとんど変わらない。

③　とける量は大きくふえる。

④　水の温度を２倍にすると，とける量も２倍になる。

©RECRUIT HOLDINGS
本サービスに関する知的財産権その他一切の権利は著作権者に帰属します。
また本サービスに掲載の全部または一部につき無断複製・転載を禁止します。

第19講・確認テスト

問１　③

問２　②

問３　③

問４　③

問５　②

ⒸRECRUIT HOLDINGS
本サービスに関する知的財産権その他一切の権利は著作権者に帰属します。
また本サービスに掲載の全部または一部につき無断複製・転載を禁止します。